

oplosbaarheidstabel:

Verbindingen	Goed oplosbaar	Slecht oplosbaar
verbindingen met Na^+	alle	-
verbindingen met K^+	alle	-
verbindingen met NH_4^+	alle	-
<u>Zouten van:</u> nitraat NO_3^- bromide Br^- chloride Cl^- jodide I^- sulfaat SO_4^{2-} sulfiet SO_3^{2-}	alle alle, behalve → alle, behalve → alle, behalve → alle, behalve → Na^+, K^+, NH_4^+	- Ag^+ , (Hg^+ en Pb^{2+} : matig) Ag^+ , (Hg^+ en Pb^{2+} : matig) Ag^+ , (Hg^+ , Hg^{2+} en Pb^{2+} : matig) Ba^{2+} , (Pb^{2+} en Ca^{2+} : matig) Fe^{2+} , Zn^{2+} , Cu^{2+} , Ca^{2+} , Pb^{2+} , Hg^+ , Ag^+ , (Mg^{2+} : matig)
sulfide S^{2-} fosfaat PO_4^{3-} carbonaat CO_3^{2-}	$Na^+, K^+, NH_4^+, Mg^{2+}, Ba^{2+}, Ca^{2+}$ Na^+, K^+, NH_4^+ Na^+, K^+, NH_4^+	alle andere alle andere alle andere
hydroxiden zuren	$Na^+, K^+, NH_4^+, Ba^{2+}$ alle	alle andere

mogelijke oxidatiegetallen:

element	OG	element	OG
arsen	+III, +V, -III	kwik	+I, +II
broom	+I, +III, +V, +VII, -I	lood	+II, +IV
cadmium	+II	mangaan	+II, +III, +IV, +VI, +VII
chloor	+I, +III, +V, +VII, -I	nikkel	+II, +III
chrom	+II, +III, +VI	platina	+II, +IV
fosfor	+III, +V, -III	silicium	+II, +IV
goud	+I, +III	stikstof	+I, +II, +III, +IV, +V, -I, -II, -III
ijzer	+II, +III	tin	+II, +IV
jood	+I, +III, +V, +VII, -I	uraan	+III, +IV, +V, +VI
kobalt	+II, +III	zilver	+I
koolstof	+II, +IV, -IV	zink	+II
koper	+I, +II	zwavel	+IV, +VI, -II